$= 30{,}8.10^{-5}\ mol.L^{-1}.mn^{-1}$.

* **Pour l'expérience** (3) ; on considère la tangente (T_3) :

$$v_{v3}\,(\,t=40min\,) = \frac{3{,}5.10^{-2} - 1{,}95.10^{-2}}{60-20} = 38{,}75.10^{-5}\ mol.L^{-1}.mn^{-1}$$

3° / Ces trois courbes permettent de mettre en évidence le rôle de deux facteurs cinétiques : la température et le catalyseur .
En effet , les expériences (1) et (2) sont réalisées respectivement aux températures θ_1 et θ_2 telles que $\theta_1 < \theta_2$. Comme $v_{v2} > v_{v1}$, alors cette différence de vitesse est due à l'influence de la température . De même , comme $v_{v3} > v_{v2}$, alors cette différence de vitesse est due à l'influence de catalyseur (ions Fe^{3+}) puisque les expériences (2) et (3) sont réalisées à la même température .